Gd₂O₃

0 - 12

19 BUNDESREPUBLIK

Offenlegungsschrift

DE 3130715 A1

(5) Int. Cl. 3: C 03 C 3/30

> C 03 C 3/08 C 03 C 3/10 C 03 C 3/14 C 03 C 3/18



DEUTSCHLAND

Aktenzeichen: Anmeldetag:

Offenlegungstag:

3. 8.81 25. 2.82

P 31 30 715.9

DEUTSCHES

PATENTAMT



30 Unionspriorität: 32 33 31 07.08.80 JP P107781 80

Erfinder:

Shizuo, Matsumaru; Kazufumi, Ishibashi, Sagamihara, Kanagawa, JP

- (7) Anmelder: Nippon Kogaku K.K., Tokyo, JP
- (74) Vertreter:

Grünecker, A., Dipl.-Ing.; Kinkeldey, H., Dipl.-Ing. Dr.-Ing.; Stockmair, W., Dipl.-Ing. Dr.-Ing. Ae.E. Cal Tech; Schumann, K., Dipl.-Phys. Dr.rer.nat.; Jakob, P., Dipl.-Ing.; Bezold, G., Dipl.-Chem. Dr.rer.nat.; Meister, W., Dipl.-Ing.; Hilgers, H., Dipl.-Ing.; Meyer-Plath, H., Dipl.-Ing. Dr.-Ing., Pat.-Anw., 8000 München

(A) Optisches Glas mit hohem Brechungsindex und niedriger Streuung

Die Erfindung betrifft ein optisches Glas mit hohem Brechungsindex und geringer Streuung auf Basis eines B2O3-La₂O₃-Yb₂O₃-F-Systems, das frei von den schädlichen Stoffen Thorium und Cadmium ist und folgende Zusammensetzung in Gewichts-% hat:

B₂O₃ 20-37 34-60 La₂O₃ Yb₂O₃ 1-32 SiO₂ 0 - 30-6 R₂O (R₂O ist eines oder eine Kombination von zwei oder mehreren von Li₂O, Na₂O, und K₂O) RO (RO ist eines oder eine Kombination von zwei oder mehreren von MgO, CaO, SiO, BaO und ZnO) Y_2O_3 0-23 ZrO₂ 0-11 Ta₂O₅ Nb₂O₅ PbO WO₃ 0 - 10TiO₂ GeO₂ 0 - 16

(Der Fluorgehalt zeigt die Höhe der Substitution mit Sauerstoff, wenn Glas 100% ist.) (31 30 715 - 25.02.1982)

GRÜNECKER, KINKELDEY, STOCKMAIR & PARTNER

7

PATENTANWALTE EUROPEAN PATENT ATTORNEYS

A GRUNECKER, DA. 200

DR M. STOCKMAIR, DA. 200, AEE (CALTECO)

DR W. STOCKMAIR, DA. 200, AEE (CALTECO)

P. H. JAKOB, DA. 200

DR G BEZOLD, DA. 200

W. MEISTER, DR. 200

DR H. MEYER, PLATH, DR. 200

DR H. MEYER, PLATH, DR. 200

5

8000 MUNCHEN 22 MAXIMLIANSTRASSE 43

10

15

P 16 424

NIPPON KOGAKU K.K. 2-3, Marunoushi 3-chome Chiyoda-ku Tokyo, Japan 3. August 1981

.

20 Optisches Glas mit hohem Brechungsindex und niedriger Streuung

25

30

Patentansprüche-

Optisches Glas mit hohem Brechungsindex und geringer Streuung, frei von Thorium und Gadmium, das folgende Zusammensetzung in Gew.-% besitzt:

3/29/2008, EAST Version: 2.2.1.0

1 (R_2 0 ist eines oder eine Kombination von zwei oder mehreren von Li_2 0, Na_2 0 und K_2 0)

RO 0 - 18

5

(RO ist eines oder eine Kombination von zwei oder mehreren von MgO, CaO, SiO, BaO und ZnO)

	⁴ 2 ⁰ 3	0 - 23
10	Zr0 ₂	0 - 11
	Ta ₂ 0 ₃	0 - 12
	Nb ₂ 0 ₅	0 - 5
	PbO	0 - 6
15	wo ₃	0 - 10
	^{A1} 2 ⁰ 3	04
	TiO ₂	0 - 5
20	GeO ₂	0 - 16
20	$^{\mathrm{Gd}}2^{\mathrm{O}}3$	0 - 12

(Der Fluorgehalt zeigt die Höhe der Substitution mit Sauerstoff, wenn Glas 100 % ist.)

- 252. Optisches Glas gemäß Anspruch 1, wobei der Gehalt an F 0,5 - 7 Gew.-% beträgt.
- 3. Optisches Glas gemäß Anspruch 1 mit folgender Zu-30 sammensetzung:

$$B_2O_3$$
 24 - 37 Gew.-% La_2O_3 35 - 50 "

35 Yb_2O_3 5 - 15 "

CaO 0 - 6
SrO 0 - 2

7		
ı	BaO	0 - 8
•	ZnO	0 - 8
	⁴ 203	0 - 11
5	Zr0 ₂	0 - 7
	Ta ₂ 0 ₅	0 - 12
	Nb ₂ 0 ₅	0 - 5
	GeO ₂	0 - 16
10	$^{\mathrm{Gd}_2\mathrm{O}_3}$	0 - 12

. Optisches Glas gemäß Anspruch 1 mit folgender Zusammensetzung:

15	^B 2 ^O 3	26		37 Gew%
	La ₂ 03	35		50
	Yb203	9		15
· •	F	0,1	_	2,5
20	Sr0	0 -		2
	Ba0	Ο .	_	3
	Zn0	. 0	_	6
	803	Ο .		7
25	Zr0 ₂	. 0	-	7

GRÜNECKER, KINKELDEY, STOCKMAIR & PARTNER

PATENTANWÄLTE

A GRÜNECKER, DAL MA
DA H KINKELDEY, DAL MA
DA W. STOCKMAIR, DAL MALAELICATECO
DA K SCHUMANN, DAL MAS
P H JAKOB, DAL MA
DA G BEZOLD, DAL DEM
W MEISTER, DAL MA
DA H MEYER-PLATH, DALMA
DA H MEYER-PLATH, DALMA

5

1

8000 MUNCHEN 22

P 16 424

15

10

20 Optisches Glas mit hohem Brechungsindex und niedriger Streuung

25

Beschreibung

Die Erfindung betrifft optisches Glas mit hohem Brechungsindex und niedriger Streuung.

Bekanntes optisches Glas mit hohem Brechungsindex und niedriger Streuung enthielt in den meisten Fällen Thorium-oxid oder Cadmiumoxid als einen Bestandteil, der dem Glas einen hohen Brechungsindex und eine geringe Streuung scharakteristik leiht. Thorium hat radio-aktive Eigenschaften und ist deshalb wie Cadmium für den menschlichen Körper schädlich. Aus diesem Grunde soll die Verwendung solcher Stoffe bei der Glasher-stellung vermieden werden. Anstelle von Thorium und

- Cadmium ist Ytterbiumoxid bekannt als ein Bestandteil, der Glas einen hohen Brechungsindex und eine niedrige Streuungscharakteristik verleiht (siehe japanische Patentveröffentlichung Nr. 25323/1978). Dieses Glas besitzt aber nicht genügend Stabilität, um Entglasen zu verhindern und ist deshalb weder für die Produktion im industriellen Maßstab geeignet, noch ist die Abbe'sche Zahl ausreichend groß.
- 10 Es ist ein Ziel der vorliegenden Erfindung, ein optisches Glas mit hohem Brechungsindex und niedriger Streuung zu schaffen, dessen Grundlage ein Vierkomponentensystem $B_2O_3-La_2O_3-Yb_2O_3-F$ ist und das frei von Thorium und Cadmium ist und dessen Brechungsindex (nd) von 1,69 15 bis 1,81 reicht und dessen Abbe'sche Zahl 45 bis 59 beträgt. Die wichtigsten Grundzüge der Erfindung wurden umrissen, um die ausführliche Beschreibung verständlich zu machen und ihren Wert aufzuzeigen. Zusätzliche Merkmale der Erfindung, die anschließend beschrieben werden 20 bilden die Grundlage der Patentansprüche. Die Grundlage der vorliegenden Offenbarung kann leicht als Ausgangsbasis für verschiedene Möglichkeiten verwendet werden, um die einzelnen Absichten der Erfindung auszuführen. Es ist deshalb darauf hinzuweisen, daß die Pa-25 tentansprüche auch solche gleichwertigen Ausführungen beinhalten, die nicht vom Inhalt und Rahmen der Erfindung abweichen.
- 20 Erfindungsgemäß wurde gefunden, daß das Vierkomponentensystem-Glas aus B₂O₃-La₂O₃-Yb₂O₃-F, dessen Zusammensetzung später erläutert wird, einen hohen Brechungsindex besitzt und eine bemerkenswerte niedrige Verflüssigungstemperatur hat im Vergleich zu den bekannten Dreikomponentensystem-Gläsern und deshalb erstaunlich stabil gegen Entglasen ist und leicht und stabil im industriellen Maßstab hergestellt werden kann. Man hat auch gefunden, daß das Vierkomponentensystem-Glas einen

- l hohen Brechungsindex und darüber hinaus eine niedrige Streuungscharakteristik, nämlich eine große Abbe'sche Zahl hat, die bei Gläsern der bekannten Zusammensetzung nicht erreicht wird und daß darüber hinaus dieses Glas
- leicht und stabil hergestellt werden kann. So hat z.B. ein bekanntes Glas einen Brechungsindex von ungefähr 1,75 und eine maximale Abbe'sche Zahl von 53,4, während das erfindungsgemäße Glas bei gleichem Brechungsindex eine Abbe'sche Zahl hat, die bis 54,9 geht. Weiterhin
- hat ein bekanntes Glas einen Brechungsindex von ungefähr 1,70 bei einer Abbe'schen Zahl von maximal 55,8, während die Abbe'sche Zahl eines erfindungsgemäßen Glases bei gleichem Brechungsindex bis zu 58,8 beträgt.
- Es wurde außerdem gefunden, daß das gewünschte Glas stabiler und leichter hergestellt werden kann, wenn man dem Vierkomponentensystem-Glas aus B₂O₃-La₂O₃-Yb₂O₃-F noch einen Bestandteil, wie SiO₂, R₂O, (R₂O ist eines oder eine Kombination von zwei oder mehreren von Li₂O, Na₂O, und K₂O), RO (RO ist eines oder eine Kombination von zwei oder mehreren von MgO, CaO, SrO, BaO und ZnO), Y₂O₃, ZrO₂, Ta₂O₅, Nb₂O₅, PbO, Wo₃, Al₂O₃, TiO₂, GeO₂ und Gd₂O₃).
- Die vorliegende Erfindung betrifft ein optisches Glas mit folgender Zusammensetzung:

(R_2^0 ist eines oder eine Kombination von zwei oder mehreren von Li_2^0 3, Na_2^0 und K_2^0)

30

35

RO

0 - 18

(RO ist eines oder eine Kombination von zwei oder mehreren von MgO, CaO, SiO, BaO und ZnO)

5		-
	⁴ 2 ⁰ 3	0 - 23
	Zr0 ₂	0 - 11
	Ta ₂ 0 ₅	0 - 12
10	Nb ₂ 0 ₅	0 - 5
-	PbO	0 - 6
	wo3	0 - 10
	A1 ₂ 0 ₃	0 - 4
15	TiO ₂	0 - 5
	GeO ₂	0 - 16
	Gd ₂ O ₃	0 - 12

20 (Der Gehalt an Fluor gibt die Höhe der Substitution mit Sauerstoff an, wenn Glas 100 % ist.)

Wenn der Gehalt an B₂O₃weniger als 20 % ist, besitzt das Glas nicht genügend Stabilität gegen Entglasen und wenn der Gehalt höher als 37 % ist, dann wird der Brechungsindex verringert, und es kann nicht für den gewünschten Zweck verwendet werden. Wenn der Gehalt an La₂O₃ weniger als 34 % beträgt, wird der Brechungsindex herabgesetzt, und das Glas ist für diese Verwendung nicht geeignet: übersteigt der Gehalt 60 %, wird die Stabilität gegen Entglasen verringert. Beträgt der Gehalt an Yb₂O₃ weniger als 1 % oder mehr als 32 %, dann wird die Stabilität gegen Entglasen verringert. Es verringert sich die Stabilität gegen Entglasen, wenn der Gehalt an Fluor weniger als 0,1 % und mehr als 7 % beträgt. SiO₂ fördert die Stabilität gegen Entglasen und die chemische Beständigkeit; wenn der Ge-

halt jedoch höher als 3 % ist, wird es beim Schmelzvorgang ungeschmolzen bleiben und das Schmelzen unerwünschterweise verlängern. R₂0 verringert die Viskosität des Glases und erleichtert dadurch die Glasbildung; bei einem Gehalt von mehr als 6 % wird jedoch die Stabilität gegen Entglasen verringert. RO verbessert die Stabilität gegen Entglasen; wenn der Gehalt jedoch über 18 % übersteigt, wird die Stabilität gegen Entglasen reduziert. Y₂0₃erhöht die Abbe'sche Zahl des Glases und verbessert die chemische Beständigkeit; wenn der Gehalt jedoch 23 % übersteigt, wird die Stabilität gegen Entglasen verringert. ZrO2 erhöht den Refraktionsindex des Glases und die chemische Beständigkeit; ist der Gehalt jedoch höher als 11 %, wird die Stabilität gegen Entglasen verringert. Ta₂0₅ erhöht den Brechungsindex des Glases, die Stabilität gegen Entglasen und die chemische Beständigkeit; ist der Gehalt jedoch höher als 12 %, wird die Abbe'sche Zahl verringert, und das Glas wird dadurch für den Verwendungszweck unbrauchbar. $\mathrm{Nb}_2\mathrm{O}_3$ erhöht den Brechungsindex des Glases und die chemische Beständigkeit; übersteigt der Gehalt 5 %, wird es in zunehmenden Maße gefärbt und dadurch nicht mehr verwendbar. PbO erhöht den Brechungsindex des Glases; ist der Gehalt jedoch höher als 6 %, wird es gefärbt und dadurch nicht mehr verwendbar. WO3 erhöht 25 den Brechungsindex und die Stabilität gegen Entglasen; ist der Gehalt jedoch höher als 10 %, wird es zunehmend gefärbt und nicht mehr verwendbar. Al₂0₃ erhöht die chemische Beständigkeit; übersteigt der Gehalt jedoch 4 %, wird der Brechungsindex reduziert, und das Glas 30 wird für die gewünschte Anwendung ungeeignet. TiO2 erhöht den Brechungsindex des Glases und die chemische Beständigkeit; ist der Gehalt jedoch höher als 5 %, wird es gefärbt und dadurch unbrauchbar. GeO2erhöht die Stabilität gegen Entglasen; ist der Gehalt jedoch 35 höher als 16 %, wird das Glas instabil gegen Entglasen.

- Gd₂O₃ erhöht den Brechungsindex und die chemische Beständigkeit; ist der Gehalt aber höher als 12 %, wird das Glas unbeständig gegen Entglasen.
- Glas mit den nachfolgenden Zusammensetzungen übertrifft hinsichtlich der Stabilität gegen Entglasen die erfindungsgemäßen Gläser mit den vorgenannten Zusammensetzungsbereichen:

10	B ₂ 0 ₃	24		37 Gew%
	La ₂ 0 ₂	35		50
	Y ₀₂ 03	5		15
	F	0,1		4,1
15	Ca0	0	_	6
	Sr0	0	_	2
	Ba0	0	_	8
	ZnO	0	***	8 ·
	⁴ 203	. 0		11
20	Zr0 ₂	0		7
	Ta ₂ 0 ₅	0	_	12
	Nb ₂ 0 ₅	0	-	5
25	GeO ₂	0	-	16
ΣŲ	^{Gd} 2 ^O 3	0	_	12

Glas der folgenden Zusammensetzung ist noch besser hinsichtlich der Stabilität gegen Entglasen:

-30		
	^B 2 ⁰ 3	26 - 37 Gew%
	La ₂ 03	35 - 50
-	Yb ₂ 0 ₃	9 - 15
35	F	0,1 - 2,5
	Sr0	0 - 2

		· 10 ·
1	BaO	0 - 3
	ZnO	0 - 6
	⁴ 2 ⁰ 3	0 - 7
5	Zr0 ₂	0 - 7

Das erfindungsgemäße Glas kann unter Verwendung eines Oxids, Carbonats, Nitrats oder Fluorids als Ausgangs-material einer jeden Komponente hergestellt werden. Man wiegt das gewünschte Gewichtsverhältnis ab, mischt die Komponente sorgfältig, gibt das Gemisch in einen Platinschmelztiegel und erhitzt in einem elektrischen Ofen auf 1200 – 1400°C, rührt und homogenisiert es, nachdem es geschmolzen und gereinigt ist und gießt es dann in eine eiserne Gießform.

Die Zusammensetzung (in Gewichtsprozent), die Brechungsindices (nd) und die Abbe'schen Zahlen (rd) einzelner Ausführungsformen des optischen Glases sind in Tabelle 1 zusammengestellt.

25

20

10

15

30

35

•	N.	1.
	Q	

1		ſ	<u> </u>		-	1	7		_	,					r						,		· -	-		
		17	20,05	7.6	4.70	j			3.51	١ ١		٠		-	4,81	9,61						1	9,61		1,7702	3 447
5		10	. ~	37,81	0.88			4.68			2,81	ı i	1,87	• •							1	3,27			m¦o	N.
		6	33,93	37,03	0.66	1,23							1,37			09'9	3,14								1,7356	3
10	·	æ	4,2	39,52	9,0							06,0	. !	4,16		4,69	ស			.=-					1,7459	1
		7	S	58,88) <u> 4</u>	1																			1,7391	5
15	1	9	30,02	54,97	4.16																				1,7484	-
20	Tabelle 1	S	35,69	56,00	1.78																				1,7392	
	H	4	5,		2/5	4																		- 1	1,7588	200
25		. E	29,74	5,	- ا -																-				1,7291	1
		2	9,5	49,15	4.	1																			1,7570	20,00
30	·	1	34,23	W .	~l •	4																		1		4,40
35	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	Beispiel Nr.	B203	La203	£ 27.73	\$10,	Li 20	Na ₂ O	K20	MgO	CaO	\$r0	BaO	2n0	Pbd	Y203	2012	Ta205 '	Nb2Os	WO3	Al 203	Ti02	GeO ₂	6d203		Va

												X	1	100	•												
1		22	24.88	7	4.5	0.63							1	2)	5.20		ľ	3	10.98							<u>.</u>	45.9
5		21	34.21	വ		0.64			-				1	<u>د)</u> ا	4.16	ľ	4.69	4.50								48	52.3
		20	4	37,42	5	7	2.14							9	5.54			0.	9.33							96	46.7
10		19	26.89		1.5	0.69						4.80											١	14.41		67	52.2
		18	8,6	47.91	2.5	2.14								2.01	4.11		4.78				**		·			38	53.8
15	etzung)	17		7.0	1.41	Ω.	۳.								6.03		21.66	,									53.0
	(Fortsetzung)	. 16		9.7	13.50	ო												00.6			8,10	٠ŀ				1.7595	50.2
20	Tabelle I	1.5	١ -	디	7.29	4.64						1.82	6,37						10.93							1.7145	55.8
25	Tat	14	١.	35.72	6.61	٠.						4.73		6.61							-				10.40	1.7233	•
		13	9,3	39.09	5	0									7.34		9.54	l		3.67		1.47				1.6998	
30		. 12		42.82	•	5.04		1.63			2.45								4.09		4.09					1.7523	51.
35		Beispiel Nr	B203	La 203	yb203	Ci.	SiO2	Li20	Nazo	K20	MgO	CaO	Sro	Bao	Zno	094	V 2 0 2	2503	Ta205	Nb.0s	WO3	A1203	4.0.	600,	C. C. C.	nd had	vď

Tabelle 1 (Fortsetzung)

5			-
	-	-	
10			-
15			

20

Beispiel Nr	23 ·	24	25
B ₂ O ₃	28.28	23.94	30.82
La ₂ O ₃	42.34	42.75	39.09
Yb 2O3	13.37	11.53	9.54
F	3.45	3.54	4.07
SiO ₂	0.41		
Li ₂ O	0.54	0.54	
Na ₂ O		1.56	
K ₂ O		1.44	
MgO	0.82	0.82	
CaO	0.61	0.94	
SrO	2.12		
BaO	0.46	0.62	
ZnO	1.43	4.05	7.34
PbO .		1.60	
Y ₂ O ₃	2.20	3.20	9.54
ZrOz	1.05		
Ta ₂ O ₅	5.01	1.36	
Nb ₂ O ₅			3.67
WO ₃	1.36	1.36	
Al ₂ O ₃			·
TiO2		1.09	
GeO ₂		3.20	
Gcl 2O3	1		
nd	1.7341	1.7486	
νd	53.6	52.3	58.9

25 Gemäß der vorliegenden Erfindung kann optisches Glas mit einem hohen Brechungsindex und niedriger Streuung, insbesondere optisches Glas mit einem Brechungsindex (nd) von 1,69 bis 1,81 und einer Abbe'schen Zahl (vd) von 45 bis 59 stabil im industriellen Maßstab herge30 stellt werden.

35